



REC'D 30 AUG 2004

WIPO

PCT

# BREVET D'INVENTION

**CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION****COPIE OFFICIELLE**

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le 10 AOUT 2004

Pour le Directeur général de l'Institut  
national de la propriété industrielle  
Le Chef du Département des brevets

Martine PLANCHE

**DOCUMENT DE PRIORITÉ**

PRÉSENTÉ OU TRANSMIS  
CONFORMÉMENT À LA  
RÈGLE 17.1.a) OU b)

**BEST AVAILABLE COPY**

INSTITUT  
NATIONAL DE  
LA PROPRIÉTÉ  
INDUSTRIELLE

SIEGE  
26 bis, rue de Saint-Petersbourg  
75800 PARIS cedex 08  
Téléphone : 33 (0)1 53 04 53 04  
Télécopie : 33 (0)1 53 04 45 23  
www.inpi.fr



INSTITUT  
NATIONAL DE  
LA PROPRIÉTÉ  
INDUSTRIELLE

26 bis, rue de Saint Pétersbourg  
75800 Paris Cedex 08

Téléphone : 33 (1) 53 04 53 04 Télécopie : 33 (1) 42 94 86 54

# BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ

Code de la propriété intellectuelle - Livre VI



N° 11354\*03

## REQUÊTE EN DÉLIVRANCE page 1/2



Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 540 @W/ 210502

<b>REMISE DES PIÈCES</b> DATE <b>16 AVRIL 2003</b> LIEU <b>75 INPI PARIS</b>  N° D'ENREGISTREMENT <b>0304784</b> NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉE <b>16 AVR. 2003</b> PAR L'INPI		<b>Réservé à l'INPI</b>	
<b>Vos références pour ce dossier</b> (facultatif) AM 1949 - CBL/fo		<b>NOM ET ADRESSE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE</b> À QUI LA CORRESPONDANCE DOIT ÊTRE ADRESSÉE  ATOFINA Département Propriété Industrielle Madame Claudine BONNEL 4 - 8, cours Michelet LA DEFENSE 10 92091 PARIS LA DEFENSE	
<b>Confirmation d'un dépôt par télécopie</b>		<input type="checkbox"/> N° attribué par l'INPI à la télécopie	
<b>2 NATURE DE LA DEMANDE</b>		<b>Cochez l'une des 4 cases suivantes :</b>	
Demande de brevet		<input checked="" type="checkbox"/>	
Demande de certificat d'utilité		<input type="checkbox"/>	
Demande divisionnaire		<input type="checkbox"/>	
Demande de brevet initiale		N°	Date
ou demande de certificat d'utilité initiale		N°	Date
Transformation d'une demande de brevet européen <i>Demande de brevet initiale</i>		<input type="checkbox"/> N°	Date
<b>3 TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum)</b>  PROCÉDE DE FABRICATION D'HYDROXOSULFATES DE CUIVRE ET COMPOSITIONS FONGICIDES CUPRIQUES LES CONTENANT			
<b>4 DÉCLARATION DE PRIORITÉ</b> <b>OU REQUÊTE DU BÉNÉFICE DE</b> <b>LA DATE DE DÉPÔT D'UNE</b> <b>DEMANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE</b>		Pays ou organisation Date <input type="text"/> N° Pays ou organisation Date <input type="text"/> N° Pays ou organisation Date <input type="text"/> N° <input type="checkbox"/> S'il y a d'autres priorités, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»	
<b>5 DEMANDEUR (Cochez l'une des 2 cases)</b>		<input checked="" type="checkbox"/> Personne morale <input type="checkbox"/> Personne physique	
Nom ou dénomination sociale		CEREXAGRI S.A.	
Prénoms			
Forme juridique			
N° SIREN		5 6 9 8 0 4 9 8 2	
Code APE-NAF		1 1 1 1	
Domicile ou siège	Rue	1, rue des Frères Lumière	
	Code postal et ville	7 8 3 7 3 PLAISIR	
	Pays	FRANCE	
Nationalité		Française	
N° de téléphone (facultatif)		01 30 81 73 00	N° de télécopie (facultatif) 01 30 81 72 50
Adresse électronique (facultatif)			
<input type="checkbox"/> S'il y a plus d'un demandeur, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»			

Remplir impérativement la 2<sup>ème</sup> page

REMISE DES PIÈCES DATE <b>16 AVRIL 2003</b> LIEU <b>75 INPI PARIS</b> N° D'ENREGISTREMENT <b>0304784</b> NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI		Réservé à l'INPI
<b>6 MANDATAIRE (s) (y a lieu)</b>		
Nom		OHRESSER
Prénom		François
Cabinet ou Société		ATOFINA
N° de pouvoir permanent et/ou de lien contractuel		10633
Adresse	Rue	4 - 8, cours Michelet LA DEFENSE 10
	Code postal et ville	92 10 19 11 PARIS LA DEFENSE
	Pays	FRANCE
N° de téléphone (facultatif)		01 49 00 82 21
N° de télécopie (facultatif)		01 49 00 80 87
Adresse électronique (facultatif)		
<b>7 INVENTEUR (S)</b> Les inventeurs sont nécessairement des personnes physiques		
Les demandeurs et les inventeurs sont les mêmes personnes		<input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non : Dans ce cas remplir le formulaire de Désignation d'inventeur(s)
<b>8 RAPPORT DE RECHERCHE</b> Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)		
Établissement immédiat ou établissement différé		<input type="checkbox"/> <input type="checkbox"/>
Paiement échelonné de la redevance (en deux versements)		Uniquement pour les personnes physiques effectuant elles-mêmes leur propre dépôt <input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non
<b>9 RÉDUCTION DU TAUX DES REDEVANCES</b> Uniquement pour les personnes physiques		
<input type="checkbox"/> Requête pour la première fois pour cette invention (joindre un avis de non-imposition) <input type="checkbox"/> Obtenue antérieurement à ce dépôt pour cette invention (joindre une copie de la décision d'admission à l'assistance gratuite ou indiquer sa référence) : AG		
<b>10 SÉQUENCES DE NUCLEOTIDES ET/OU D'ACIDES AMINÉS</b>		
Le support électronique de données est joint		<input type="checkbox"/>
La déclaration de conformité de la liste de séquences sur support papier avec le support électronique de données est jointe		<input type="checkbox"/>
Si vous avez utilisé l'imprimé «Suite», indiquez le nombre de pages jointes		
<b>11 SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire) François OHRESSER		<b>VISA DE LA PRÉFECTURE OU DE L'INPI</b> P. BERNOUIS

## PROCEDE DE FABRICATION D'HYDROXOSULFATES DE CUIVRE ET COMPOSITIONS FONGICIDES CUPRIQUES LES CONTENANT

### DESCRIPTION

5 La présente invention concerne le domaine des produits phytosanitaires et a plus particulièrement pour objet un procédé de fabrication de suspensions aqueuses d'hydroxosulfates de cuivre tels que la brochantite et l'antlérite, ou un mélange des deux, à forte teneur pondérale en cuivre, et leur emploi pour la  
10 préparation de compositions fongicides cupriques sous forme de poudres, granulés ou suspensions concentrées, dispersibles dans l'eau.

Les hydroxosulfates de cuivre représentent le principe actif de la bouillie bordelaise. La bouillie bordelaise est un des plus vieux fongicides utilisés contre le mildiou de la vigne. Son utilisation résulte de l'observation d'Alexis Millardet, professeur à la faculté de Bordeaux, qui mit en évidence en  
15 1885 l'efficacité de cette préparation cuprique sur le mildiou de la vigne (*plasmopara viticola*).

A l'heure actuelle, la bouillie bordelaise occupe une place essentielle parmi les préparations cupriques fongicides. Sa protection contre le mildiou de la vigne et ses actions complémentaires telles que la limitation de la pourriture grise, de l'oïdium, de la pourriture acide et des tumeurs bactériennes font de  
20 cette préparation cuprique un produit majeur de la protection de la vigne. En arboriculture, la bouillie bordelaise présente des efficacités sur pommier et poirier contre le chancre européen, la tavelure et le feu bactérien. Sur pêcher et nectarine, elle est utilisée contre la cloque, le dépérissement bactérien. La  
25 diversité de ses utilisations se vérifie également dans le cas des cultures maraîchères. On peut citer par exemple son utilisation contre le mildiou et les bactérioses de la tomate ou contre les maladies des taches angulaires et des taches pourpres et rouges des fraisiers. Son efficacité contre le mildiou de la vigne, ses multiples actions complémentaires sur les autres organismes  
30 phytopathogènes et sa faible phytotoxicité font de la bouillie bordelaise un des fongicides le plus polyvalent de la protection phytosanitaire.

L'efficacité fongicide de la bouillie bordelaise et son absence de phytotoxicité est liée à sa composition polyphasée de complexes de cuivre

(encore appelés hydroxosulfates de cuivre), parmi lesquels la brochantite de formule  $\text{Cu}_4(\text{SO}_4)(\text{OH})_6$  et l'antlérîte de formule  $\text{Cu}_3(\text{SO}_4)(\text{OH})_4$ . Ces hydroxosulfates de cuivre libèrent selon une cinétique lente et constante des ions cuivriques dans l'environnement du parasite, ce qui confère à la bouillie  
5 bordelaise une activité fongicide inégalée par les autres formes cupriques fongicides comme l'hydroxyde de cuivre ou l'oxychlorure de cuivre, et un compromis optimal efficacité - absence de phytotoxicité.

Il réside cependant un inconvénient majeur dans l'utilisation de la bouillie bordelaise, qui provient de la quantité de produits mis en œuvre par  
10 l'utilisateur. En effet, une bouillie bordelaise classique est constituée, outre d'un mélange d'hydroxosulfates de cuivre, d'un mélange polyphasé de complexes calciques, sous-produits inhérents à sa synthèse réalisée à partir de sulfate de cuivre et de chaux.

Ces sous-produits peuvent représenter plus de 50% de la formule et  
15 sont constitués essentiellement de gypse et de bassanite.

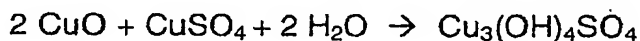
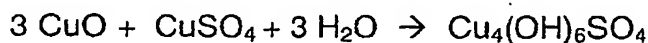
Des améliorations dans le procédé de fabrication de la bouillie bordelaise ont été apportées pour obtenir une formule dont le cuivre est sous la forme de brochantite et dont la teneur en bassanite dans la formule à l'état sec est limitée à 20% ; ces améliorations ont fait l'objet du brevet FR 2 739 256.

20 Cependant, dans le cas de cette bouillie bordelaise optimisée, la teneur pondérale en principe actif représenté par l'ion cuivrique n'excède pas 27,3%.

~~Gomme conséquence, la teneur en cuivre des compositions de bouillie~~  
bordelaise ne peut dépasser 25% en poids et a généralement pour valeur 20%  
25 en poids, contrairement aux autres formulations cupriques, à base d'hydroxyde de cuivre ou d'oxychlorure de cuivre, dont la teneur en cuivre peut atteindre 40% voire 50% en poids. Cela est dû au fait que les formes cupriques hydroxyde de cuivre ou oxychlorure de cuivre possèdent respectivement 65% et 58% en poids d'ion cuivrique. Considérant la dose homologuée de 2,4 kg de cuivre par hectare, il ressort qu'un traitement par une composition de bouillie  
30 bordelaise s'effectue avec 12 kg de produit formulé, alors que les spécialités plus titrées en cuivre permettent l'utilisation de quantités plus faibles de produit formulé, 6 kg voire 4,8 kg de produit formulé.

D'autres voies classiquement utilisées pour la fabrication des hydroxosulfates sont la neutralisation de solutions de sulfate de cuivre par de la soude ou de la potasse. Ces procédés permettent après un lavage poussé des produits précipités d'obtenir des hydroxosulfates de cuivre dont la teneur en cuivre des matières solides est supérieure à 48%. Cependant, la phase de lavage fournit de grandes quantités d'effluents chargés de sulfate de sodium ou de potassium. Ce type de procédé ne peut donc être envisagé industriellement.

La brochantite et l'antlérîte peuvent aussi être obtenues à partir de la réaction de l'oxyde cuivrique avec le sulfate de cuivre selon les équations suivantes :



Ces réactions sont déjà décrites dans la littérature. On peut citer Encyclopedia of Electrochemistry of the elements – Vol II – Allen J. Bard où les potentiels standards des réactions d'oxydo-réduction avec les oxydes de cuivre sont donnés.

O. Binder, dans les Annales de Chimie, tome 5, 336 (1936), étudie l'obtention des sels basiques de cuivre par l'action des solutions aqueuses de sulfate de cuivre ou d'acide sulfurique sur l'oxyde ou l'hydroxyde de cuivre bivalent en utilisant la méthode des isothermes de solubilité et la méthode des restes. L'existence des sels basiques (autre dénomination des hydroxosulfates de cuivre), mis en évidence par ces deux méthodes, a été confirmée par l'étude des spectres de diffraction des rayons X. Ces travaux mettent en évidence la formation d'antlérîte quand la température de réaction est 100°C et la formation à 22°C du sel de cuivre  $\text{SO}_3 \cdot 4 \text{ CuO} \cdot 4 \text{ H}_2\text{O}$  qui, par déshydratation à 150°C, conduit à la brochantite.

Dans le brevet US 3,725,535 il est mentionné que la préparation de sulfates basiques de cuivre à partir d'oxyde de cuivre CuO et de sulfate de cuivre est difficile et lente.

La publication Denk, Leschhorn, Z. Anorg. Allgem. Chem. 336, 58 (1965) décrit la réactivité entre l'hydroxyde de cuivre et le sulfate de cuivre. Il est précisé que l'oxyde CuO peut être utilisé de la même manière que l'hydroxyde de cuivre. Des conditions opératoires sont données (rapports

molaires, température) ainsi que des conditions de mise en œuvre des réactifs (concentration, ordre d'introduction des réactifs...), mais ces conditions ne permettent pas une réactivité totale de l'oxyde de cuivre et les concentrations des suspensions d'hydroxosulfate de cuivre obtenues sont trop faibles pour  
5 envisager un développement industriel.

Il a maintenant été trouvé un nouveau procédé de fabrication d'hydroxosulfates de cuivre tels que la brochantite ou l'antlérite ou un mélange des deux, par réaction d'une solution aqueuse de sulfate de cuivre  $\text{CuSO}_4$  avec une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre, qui  
10 présente l'avantage de limiter la quantité de sous-produits formés (gypse, sulfate de sodium ou de potassium) et de conduire à des suspensions dont la teneur pondérale en matières solides est supérieure à 10% ; de plus, la teneur pondérale en cuivre de la phase solide, constituée d'au moins 85% d'hydroxosulfates de cuivre, est supérieure à 48%.

15 L'invention a donc d'abord pour objet un procédé de fabrication de suspensions aqueuses de brochantite ( $\text{Cu}_4(\text{OH})_6\text{SO}_4$ ) ou d'antlérite ( $\text{Cu}_3(\text{OH})_4\text{SO}_4$ ) ou d'un mélange des deux, ayant une teneur pondérale en matières solides supérieure à 10%, par réaction d'une solution aqueuse de sulfate de cuivre  $\text{CuSO}_4$  avec une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou  
20 d'hydroxyde de cuivre utilisés selon un rapport molaire  $\text{SO}_4/\text{Cu}$  total allant de 0,25 à 0,40, ledit procédé étant caractérisé en ce que l'on mélange une solution aqueuse de  $\text{CuSO}_4$  ayant une concentration pondérale en cuivre comprise entre  
6% et 10% avec une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre ayant une concentration comprise entre 15% et 50% en poids et dont le  
25 diamètre moyen des particules solides est inférieur à 25  $\mu\text{m}$ , la réaction étant réalisée à température contrôlée comprise entre 40°C et 100°C.

L'invention a également pour objet un procédé de préparation de compositions fongicides cupriques demandées par le marché à partir des suspensions aqueuses de brochantite ou d'antlérite ou d'un mélange des deux  
30 ainsi obtenues, et aussi les compositions fongicides cupriques telles que préparées selon ce procédé :

- bouillie bordelaise enrichie en cuivre comme seul fongicide, qui comporte une teneur en cuivre comprise entre 30 et 45%.

- association de cette bouillie bordelaise enrichie en cuivre avec au moins un fongicide de synthèse, qui conduit à une teneur en cuivre comprise entre 15% et 40% de cuivre

suivant les présentations suivantes :

- 5 - formulation de type WP (poudre mouillable) dispersible dans l'eau
- formulation de type WG (granulé dispersible) à granulométrie apparente plus élevée (de l'ordre de 50 à 400  $\mu\text{m}$ ) dispersible dans l'eau ne dégageant pas ou peu de poussières au moment de leur emploi
- formulation liquide de type SC (suspension concentrée)
- 10 dispersible dans l'eau.

Les suspensions aqueuses d'hydroxosulfates de cuivre tels que la brochantite ou l'antlérite ou un mélange des deux sont obtenues selon le procédé de l'invention à partir d'une solution aqueuse de sulfate de cuivre et une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre utilisées

15 avec un rapport molaire  $\text{SO}_4/\text{Cu}$ , où Cu représente le nombre de moles de cuivre sous toutes les formes, compris entre 0,25 et 0,40.

La teneur pondérale en cuivre de la solution aqueuse de sulfate de cuivre introduite dans le milieu réactionnel peut varier entre 6% et 10%. Cependant, il est préférable d'utiliser une solution aqueuse de sulfate de cuivre

20 dont la teneur en cuivre est comprise entre 6,5% et 8% et, plus particulièrement, entre 6,6% et 7,6%.

La suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre utilisée dans le procédé a une concentration comprise entre 15% et 50% en poids, de préférence entre 20% et 30% en poids. Le diamètre des particules de

25 la suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre est un paramètre critique qui conditionne le bon déroulement réactionnel. Un broyage est généralement effectué dans les conditions connues de l'homme du métier pour augmenter significativement la surface spécifique de ces suspensions et ainsi leur réactivité. On cherchera à obtenir pour la suspension aqueuse

30 d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre, une granulométrie dont le diamètre moyen des particules solides est inférieur à 25  $\mu\text{m}$ , de préférence compris entre 0,1 et 10  $\mu\text{m}$  et plus particulièrement entre 0,5 et 5  $\mu\text{m}$  et dont le refus au tamisage humide à 25  $\mu\text{m}$  par rapport à l'extrait sec est inférieur à 5% en poids,



et plus particulièrement inférieur à 2 % en poids (selon la méthode CIPAC MT 59.3).

La solution aqueuse de sulfate de cuivre et la suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre décrites précédemment sont  
5 mélangées dans le procédé selon l'invention après avoir été l'une et/ou l'autre préalablement portée(s) à une température initiale au plus égale à 100°C. L'ordre d'addition des réactifs n'est pas un paramètre critique pour l'obtention de la brochantite, mais pour l'obtention exclusive d'antlérite, il est nécessaire que la suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre soit  
10 ajoutée à la solution aqueuse de sulfate de cuivre préalablement portée à une température initiale au plus égale à 100°C.

Il a été aussi trouvé qu'une solution d'acide sulfurique peut être utilisée au lieu de la solution aqueuse de sulfate de cuivre. Dans ce cas, la solubilisation de l'oxyde de cuivre ou de l'hydroxyde de cuivre dans le milieu  
15 acide conduit in situ à la formation de sulfate de cuivre. Ainsi la présence d'acide sulfurique  $H_2SO_4$  résiduel comme impureté inhérente à la fabrication du sulfate de cuivre à partir de cuivre et d'acide sulfurique n'est pas un facteur limitant pour la réaction mise en œuvre dans le procédé de l'invention. La concentration en acide sulfurique résiduel peut être comprise entre 0 et 1% en  
20 poids.

Selon une première variante de réalisation du procédé selon l'invention,  
~~la température initiale du milieu réactionnel est inférieure ou égale à 60°C, de~~  
préférence comprise entre 40°C et 60°C ; la température initiale du milieu  
réactionnel est maintenue pendant une durée comprise entre une heure et 3  
25 heures, puis le milieu réactionnel est porté à une température supérieure maintenue pendant au moins une heure. La température supérieure à laquelle le milieu réactionnel est porté est au plus égale à 100°C, de préférence comprise entre 65°C et 80°C. Cette variante est préférée car elle convient pour la fabrication de suspensions aqueuses de brochantite ayant une teneur  
30 pondérale en matières solides supérieures à 10%. Lorsque le milieu réactionnel est porté à une température supérieure, la réaction peut conduire à une augmentation de viscosité qui peut limiter l'homogénéisation de la suspension. Afin de conserver une bonne homogénéité du mélange et un bon déroulement

réactionnel, une dilution par ajout d'eau peut être réalisée de manière à diminuer le taux de matière sèche dans le mélange. On utilise selon cette première variante une solution aqueuse de sulfate de cuivre et une suspension aqueuse d'oxyde ou d'hydroxyde de cuivre avec un rapport molaire  $\text{SO}_4/\text{Cu}$  total allant de 0,25 à 0,34.

Selon une deuxième variante de réalisation du procédé selon l'invention, la température initiale du milieu réactionnel est comprise entre 70°C et 100°C, de préférence entre 80°C et 90°C. Cette température est maintenue pendant une durée comprise entre 0,5 heure et 3 heures. On utilise selon cette deuxième variante une solution aqueuse de sulfate de cuivre et une suspension aqueuse d'oxyde ou d'hydroxyde de cuivre avec un rapport molaire  $\text{SO}_4/\text{Cu}$  total allant de 0,33 à 0,40. Selon ce mode de réalisation, pour l'obtention exclusive d'antlérite, il est nécessaire que la suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre soit ajoutée à la solution aqueuse de sulfate de cuivre préalablement portée à la température initiale.

A la fin de la réaction, l'excès de sulfate de cuivre est séparé par filtration ou neutralisé. La neutralisation de l'excès de sulfate de cuivre peut être faite par toute base organique ou minérale. Comme exemples de bases organiques, on peut citer les sels des acides carboxyliques ou polycarboxyliques dans lesquels le cation peut être du sodium, du potassium ou de l'ammonium. Comme autres exemples de bases organiques, on peut citer les amines. Comme exemples de bases minérales on peut citer la soude, la potasse, la chaux, l'ammoniaque, le carbonate de sodium ou de potassium.

Le produit réactionnel se présente sous forme d'une suspension aqueuse dont la teneur pondérale en matières solides est supérieure à 10% et dont la teneur pondérale en cuivre de la phase solide, constituée d'au moins 85% d'hydroxosulfates de cuivre, est supérieure à 48%. La teneur pondérale de la suspension peut être augmentée par une étape de concentration (centrifugation ou décantation). La pâte ainsi obtenue peut être utilisée pour la fabrication de formulations fongicides de type SC (suspension liquide concentrée), SE (suspo-émulsion) ou de type WG (granulés), dispersibles dans l'eau et stables au stockage.

Pour la fabrication de poudre mouillable du type WP, la pâte obtenue après concentration nécessite d'être séchée. Le séchage de la pâte peut être effectué à l'aide de tout type de séchoir connu de l'homme de métier afin d'obtenir une poudre titrant moins de 1 % d'humidité. Une alternative  
5 intéressante consiste en la fluidification de la pâte par tout agent chimique connu de l'homme de métier. La pâte fluidifiée peut alors être séchée par atomisation.

L'invention concerne aussi un procédé de préparation de compositions fongicides cupriques demandées par le marché, en utilisant les suspensions  
10 aqueuses de brochantite ou d'antlérite ou d'un mélange des deux préparées selon le procédé décrit précédemment, sous forme de pâte fluidifiée ou de poudre, utilisées comme seuls fongicides ou en association avec d'autres matières organiques de synthèse fongicides.

La fabrication des compositions fongicides cupriques s'effectue de  
15 façon connue en soi en utilisant les adjuvants usuels (dispersants, mouillant, agents anti-mousse, colorants, épaississants, charges inerte, correcteur de pH). Les matières organiques de synthèse fongicides sont choisies parmi notamment les composés dont les noms communs F-ISO sont le mancozèbe, le manèbe, le zinèbe, le cymoxanil, la famoxadone et le benthiavalicarb. On  
20 obtient selon l'invention des formulations fongicides cupriques de teneur en cuivre comprise entre 30 et 45% ou entre 15% et 40% selon que les  
~~hydroxosulfates de cuivre sont seuls fongicides ou associés à d'autres matières~~  
actives.

Dans les exemples suivants qui illustrent l'invention sans la limiter, les  
25 pourcentages s'entendent en poids sauf mention contraire.

#### **EXEMPLE 1 - broyage d'une suspension d'oxyde cuivrique**

Dans un réacteur et sous agitation, on a introduit 19800 g d'eau puis  
6600 g d'oxyde cuivrique technique de teneur en cuivre égale à 78 % et dont le  
diamètre moyen des particules est de l'ordre de 35  $\mu\text{m}$ . Le mélange est pompé  
30 dans un broyeur à bille de type Dyno mill KDL pilot disposant d'un volume utile de 1,4 litres. Un recyclage est effectué à un débit élevé (environ 50 l/h) pendant 30 minutes afin d'affiner sommairement la granulométrie de l'oxyde cuivrique. En fin de recyclage, la granulométrie de l'oxyde cuivrique atteint 3 à 4  $\mu\text{m}$ . On

effectue alors un passage à un débit de 20 à 30 l/h afin d'atteindre une granulométrie finale de l'ordre de 2  $\mu\text{m}$ . Les caractéristiques granulométriques de l'oxyde cuivrique ainsi broyé mesurées sur un granulomètre de type MALVERN mastersizer 2000 sont :

- 5 Diamètre moyen des particules = 2  $\mu\text{m}$
- Pourcentage de particules dont le diamètre est > 6  $\mu\text{m}$  = 10 %
- Pourcentage de particules dont le diamètre est > 10  $\mu\text{m}$  = 5 %
- Pourcentage de particules dont le diamètre est > 25  $\mu\text{m}$  = 0,5 %

- 10 Refus au tamisage humide à 25  $\mu\text{m}$  des particules solides de la suspension d'oxyde cuivrique (méthode CIPAC MT 59.3) = 0,5 % (exprimé par rapport à l'extrait sec de la suspension)

#### EXEMPLE 2 - Fabrication de brochantite

- Dans un réacteur et sous agitation, on a introduit 11330 g de solution de sulfate de cuivre de teneur en cuivre égale à 7,08% et contenant 0,2% d'acide sulfurique. La solution est chauffée à 50°C, puis 9500 g de suspension d'oxyde cuivrique (CuO) broyé finement selon l'exemple 1 et de teneur pondérale égale à 25% sont ajoutés. Le mélange est maintenu à 50°C pendant 1h30 au cours de laquelle la couleur de la suspension évolue du noir au gris. Après 1h30 de réaction, la température est élevée à 70°C. 6330 g d'eau sont ajoutés simultanément à la chauffe. La formation de la brochantite est marquée par le passage de la couleur grise à la couleur verte. La fin de la réaction est atteinte en gardant le mélange à 70°C sous agitation pendant 1h. En fin de réaction, la teneur pondérale en matières solides de la suspension de brochantite est de 17 %. Le mélange réactionnel est alors ajouté à un lait de chaux composé de 140 g de chaux et 900 ml d'eau. Une heure après l'ajout du mélange réactionnel dans le lait de chaux, on a filtré le mélange et obtenu environ 11000 g de pâte à 44,1 % d'extrait sec dont une partie a été séchée par étuvage. Les caractéristiques du solide ainsi obtenu sont les suivantes :

- 30 Teneur pondérale en cuivre : 50,8%
- Teneur en eau < 1%
- pH à 1% dans l'eau distillée : 5,9

L'analyse au rayon X montre que ce solide est composé de brochantite et gypse

### EXEMPLE 3 - Fabrication d'antlérite

Dans un réacteur et sous agitation, on a introduit 9770 g de solution de sulfate de cuivre à 7,16% de Cu contenant 0,2% d'acide sulfurique. La solution est chauffée à 90°C puis 7300 g de suspension d'oxyde cuivrique (CuO) technique broyé selon l'exemple 1 et de teneur en matière sèche égale à 24,36% sont ajoutés. L'addition de la suspension d'oxyde cuivrique est effectuée en 20 mn. En fin d'ajout, la couleur de la suspension devient verte. La suspension est maintenue entre 85 et 95°C pendant 30 mn. En fin de réaction, on a obtenu une suspension d'antlérite dont la teneur pondérale des matières solides est 22,4 %. On a alors filtré et obtenu une pâte dont une partie a été séchée et analysée. La poudre obtenue présente les caractéristiques suivantes:

Teneur pondérale en cuivre : 51,6 %

Teneur en eau < 1 %

pH à 1% dans l'eau distillée : 5,5

L'analyse par spectroscopie Infrarouge montre que ce solide est composé d'antlérite

### EXEMPLE 4 - Obtention d'une pâte fluidifiée de brochantite

Dans une cuve et sous agitation, on a introduit 11000 g de pâte obtenue selon l'exemple 2, puis 220 g d'un polynaphtalène sulfonate de sodium (agent dispersant). Après agitation, on a obtenu une pâte fluidifiée, qui, après un broyage humide, a été utilisée pour la fabrication de formulations de type SC ou WG. Les caractéristiques physiques de cette pâte fluide sont les suivantes :

Matières solides : 45,2%

Teneur pondérale en cuivre : 22,0%

Granulométrie : 2  $\mu$ m

### EXEMPLE 5 - Obtention d'une pâte fluidifiée d'antlérite

Dans une cuve et sous agitation, on a introduit 7000 g de pâte obtenue selon l'exemple 3, puis 140 g d'un polynaphtalène sulfonate de sodium (agent dispersant). Après agitation, on a obtenu une pâte fluidifiée, qui, après un broyage humide, a été utilisée pour la fabrication de formulations de type SC ou WG. Les caractéristiques physiques de cette pâte fluide sont les suivantes :

Matières solides : 50,7%

Teneur pondérale en cuivre : 25,2%

Granulométrie : 1,6  $\mu\text{m}$

**EXEMPLE 6- Obtention de granulés de brochantite dispersibles dans l'eau**

Dans une cuve munie d'un agitateur, on a introduit successivement 3700 g de pâte fluidifiée obtenue selon l'exemple 4 (Matières solides = 45,2%, %Cu = 22,0%), puis 59,8 g de polynaphtalène sulfonate, 160 g de lignosulfonate, 67 g d'un prémélange à 30 % de bleu de prusse et 55 g de gypse. La suspension a été alors envoyée dans une tour de séchage et on a obtenu ainsi des granulés à 40% de cuivre facilement dispersibles dans l'eau, présentant les caractéristiques suivantes (méthodes CIPAC) :

- 10      Rejet humide 45  $\mu\text{m}$  : < 1%
- Pouvoir suspensif : >75%
- mousse : <20ml

**EXEMPLE 7- Obtention de granulés d'antlérite dispersibles dans l'eau**

- Dans une cuve munie d'un agitateur, on a introduit successivement
- 15      6600 g de pâte fluidifiée obtenue selon l'exemple 5 (Matières solides = 50,72%, %Cu = 25,15%), puis 143 g polynaphtalène sulfonate, 322 g de lignosulfonate et 151 g de gypse. La suspension a été alors envoyée dans une tour de séchage et on a obtenu ainsi des granulés à 42% de cuivre facilement dispersibles dans l'eau, présentant les caractéristiques suivantes (méthodes
  - 20      CIPAC) :

- Rejet humide 45  $\mu\text{m}$  : < 1%
- Pouvoir suspensif : >75%
- mousse : <20ml

**EXEMPLE 8- Obtention de granulés de brochantite et benthiavalicarb dispersibles dans l'eau**

- Dans une cuve munie d'un agitateur, on a introduit successivement
- 25      2550 g de pâte fluidifiée obtenue selon l'exemple 4 (Matières solides = 45,2%, %Cu = 22,0%), puis 49,2 g de polynaphtalène sulfonate, 120 g de lignosulfonate, 7,5 g d'alkyl naphtalène sulfonate, 3 g d'acide citrique
  - 30      monohydrate, 3 g d'un anti-mousse à base de diol acétylénique, 50 g d'un prémélange à 30 % de bleu de prusse, 72,3 g de gypse et 52,5 g d'un prémélange à 50% de benthiavalicarb. La suspension a été alors envoyée dans une tour de séchage et on a obtenu ainsi des granulés à 37,5% de cuivre et

1,75 % de benthiavalicarb facilement dispersibles dans l'eau, présentant les caractéristiques suivantes (méthodes CIPAC) :

Rejet humide 45  $\mu\text{m}$  : < 1%

Pouvoir suspensif : >75%

5 mousse : <20ml

#### **EXEMPLE 9- Obtention de granulés de brochantite et mancozèbe dispersibles dans l'eau**

Dans une cuve munie d'un agitateur, on a introduit successivement 1900 g de pâte fluidifiée obtenue selon l'exemple 4 (Matières solides = 45,2%,  
10 %Cu = 22,0%), puis 582 g d'eau, 305 g de polynaphtalène sulfonate, 101 g d'un prémélange à 30 % de bleu de prusse, 97 g de kaolin et 1258 g de mancozèbe de pureté supérieure à 85%. La suspension a été alors envoyée dans une tour de séchage et on a obtenu ainsi des granulés à 16 % de cuivre et 40 % de mancozèbe facilement dispersibles dans l'eau, présentant les  
15 caractéristiques suivantes (méthodes CIPAC) :

Rejet humide 45  $\mu\text{m}$  : < 1%

Pouvoir suspensif : >75%

mousse : <20ml

#### **EXEMPLE 10- Obtention de granulés de brochantite à 20 % de cuivre dispersibles dans l'eau**

Dans une cuve munie d'un agitateur, on a introduit successivement  
~~2806 g de pâte fluidifiée obtenue selon l'exemple 4 (Matières solides = 45,2%,~~  
%Cu = 22,0%), puis 840 g d'eau, 350 g de polynaphtalène sulfonate, 101 g  
d'un prémélange à 30 % de bleu de prusse, 1153 g de gypse et 182 g de  
25 kaolin. La suspension a été alors envoyée dans une tour de séchage et on a obtenu ainsi des granulés à 20,7 % de cuivre facilement dispersibles dans l'eau, présentant les caractéristiques suivantes (méthodes CIPAC) :

Rejet humide 45  $\mu\text{m}$  : < 1%

Pouvoir suspensif : >75%

30 mousse : <20ml

#### **EXEMPLE 11- Essais biologiques**

Dans le cadre de la lutte contre le mildiou de la vigne, des essais de traitement ont été effectués comparativement entre la bouillie bordelaise du

marché référencée BBRSR Disperss et une composition de bouillie bordelaise enrichie en cuivre obtenue selon l'exemple 6 de l'invention. Les essais ont été réalisés sur ceps fructifères selon la méthode CEB n°7 (essais sous brumisation avec contamination artificielle).

- 5 L'efficacité du traitement est déterminée en évaluant d'une part, le pourcentage de feuilles de vigne atteintes par le mildiou et le pourcentage de surface foliaire détruite, d'autre part, le pourcentage de grappes atteintes et le pourcentage de récolte détruite.

10 Les résultats des 10 notations effectuées sont rassemblés dans le tableau 1 (notations sur feuille) et le tableau 2 (notations sur grappes).

Ils montrent que la composition selon l'exemple 6, utilisée à la dose de 6 kg/ha, est aussi efficace que la bouillie bordelaise BBRSR Disperss utilisée à la dose de 12 kg/ha.



Tableau 1 : Notations sur feuilles

Composition	Teneur en Cu de la composition	Dose de cuivre par hectare (kg)	Quantité de composition par hectare (kg)	% de feuilles atteintes					% de surface foliaire détruite		
				1	2	3	4	5	6		
BBRSR Disperss	20%	2,4	12	47,0	37,0	29,3	5,3	4,6	3,4		
Exemple 6	40%	2,4	6	39,0	29,0	29,0	4,2	4,3	3,5		
% Attaque du Témoin	0	0	0	66,0	72,0	84,5	10,2	15,2	33,7		

Tableau 2 : Notations sur grappes

Composition	Teneur en Cu de la composition	Dose de cuivre par hectare (kg)	Quantité de composition par hectare (kg)	% de grappes atteintes			% de récolte détruite
				7	8	9	
BBRSR Disperss	20%	2,4	12	50,5	58,0	5,0	9,8
Exemple 6	40%	2,4	6	42,0	53,0	5,5	6,0
% d'attaque du Témoin	0	0	0	83,0	87,5	22,8	28,9

## REVENDICATIONS

1. Procédé de fabrication de suspensions aqueuses de brochantite ( $\text{Cu}_4(\text{OH})_6\text{SO}_4$ ) ou d'antlérite ( $\text{Cu}_3(\text{OH})_4\text{SO}_4$ ) ou d'un mélange des deux, ayant une teneur pondérale en matières solides supérieure à 10%, par réaction d'une solution aqueuse de sulfate de cuivre  $\text{CuSO}_4$  avec une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre utilisés selon un rapport molaire  $\text{SO}_4/\text{Cu}$  total allant de 0,25 à 0,40, ledit procédé étant caractérisé en ce que l'on mélange une solution aqueuse de  $\text{CuSO}_4$  ayant une concentration pondérale en cuivre comprise entre 6% et 10% avec une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre ayant une concentration comprise entre 15% et 50% en poids et dont le diamètre moyen des particules solides est inférieur à 25  $\mu\text{m}$ , la réaction étant réalisée à température contrôlée comprise entre 40°C et 100°C.
2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que le diamètre moyen des particules solides de la suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre est compris entre 0,1 et 10  $\mu\text{m}$ , de préférence entre 0,5 et 5  $\mu\text{m}$ .
- 
3. Procédé selon la revendication 1 ou 2, caractérisé en ce que le refus au tamisage humide à 25  $\mu\text{m}$  des particules solides de la suspension d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre par rapport à l'extrait sec est inférieur à 5% en poids, de préférence inférieur à 2% en poids.
4. Procédé selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que la solution aqueuse de  $\text{CuSO}_4$  a une concentration pondérale en cuivre comprise entre 6,5% et 8%, de préférence entre 6,6% et 7,6%.

5. Procédé selon l'une des revendications 1 à 4, caractérisé en ce que la suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre a une concentration comprise entre 20% et 30% en poids.
- 5 6. Procédé selon l'une des revendications 1 à 5, caractérisé en ce que l'oxyde de cuivre est l'oxyde cuivrique  $\text{CuO}$ .
7. Procédé selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que à la fin de la réaction, l'excès de sulfate de cuivre est éliminé par filtration ou  
10 neutralisé à l'aide d'une base organique ou minérale.
8. Procédé selon la revendication 7, caractérisé en ce que la neutralisation de l'excès de sulfate de cuivre est réalisée à l'aide d'une base organique telle qu'un sel d'acide carboxylique ou polycarboxylique dans lesquels le  
15 cation est l'ion sodium, l'ion potassium ou l'ion ammonium, ou une amine, ou à l'aide d'une base minérale telle que la soude, la potasse, la chaux, l'ammoniaque ou le carbonate de sodium ou de potassium.
9. Procédé de fabrication de suspensions aqueuses de brochantite, ayant  
20 une teneur pondérale en matières solides supérieure à 10%, par réaction d'une solution aqueuse de sulfate de cuivre  $\text{CuSO}_4$  avec une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre utilisés selon un rapport molaire  $\text{SO}_4/\text{Cu}$  total allant de 0,25 à 0,34, selon l'une des revendications 1 à 8, caractérisé en ce que, après le mélange des  
25 réactifs, le milieu réactionnel est maintenu à une température initiale inférieure ou égale à  $60^\circ\text{C}$  pendant une durée comprise entre une heure et 3 heures, puis le milieu réactionnel est porté à une température supérieure que l'on maintient pendant au moins une heure.
- 30 10. Procédé selon la revendication 9, caractérisé en ce que la température initiale est de préférence comprise entre  $40^\circ\text{C}$  et  $60^\circ\text{C}$ .

11. Procédé selon la revendication 9 ou 10, caractérisé en ce que la température supérieure à laquelle le milieu réactionnel est porté, est au plus égale à 100°C, de préférence comprise entre 65°C et 80°C.
- 5 12. Procédé de fabrication de suspensions aqueuses de brochantite, d'antlérite ou d'un mélange des deux ayant une teneur pondérale en matières solides supérieure à 10%, par réaction d'une solution aqueuse de sulfate de cuivre  $\text{CuSO}_4$  avec une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre utilisés selon un rapport molaire  $\text{SO}_4/\text{Cu}$
- 10 total allant de 0,33 à 0,40 selon l'une des revendications 1 à 8, caractérisé en ce que, après le mélange des réactifs, le milieu réactionnel est maintenu à une température initiale au plus égale à 100°C pendant une durée comprise entre 0,5 heure et 3 heures.
- 15 13. Procédé selon la revendication 12, caractérisé en ce que la température initiale est comprise entre 70°C et 100°C, de préférence entre 80°C et 90°C.
- 20 14. Procédé de préparation de compositions fongicides cupriques sous forme de suspensions concentrées, de suspo-émulsions, de granulés dispersibles ou de poudres mouillables dispersibles dans l'eau, caractérisé en ce que l'on utilise une suspension aqueuse de brochantite ou d'antlérite ou d'un mélange des deux, telle que préparée selon l'une des revendications de procédé 1 à 13
- 25 15. Compositions fongicides cupriques selon la revendication 14, caractérisées en ce qu'elles contiennent en outre un ou des adjuvants tels que un agent dispersant, un agent mouillant, un agent anti-mousse, un colorant, un épaississant, un correcteur de pH ou des charges.
- 30 16. Compositions fongicides cupriques selon la revendication 14 ou 15, caractérisées en ce qu'elles contiennent en outre un fongicide de synthèse.

11. Procédé selon la revendication 9 ou 10, caractérisé en ce que la température supérieure à laquelle le milieu réactionnel est porté, est au plus égale à 100°C, de préférence comprise entre 65°C et 80°C.
5. 12. Procédé de fabrication de suspensions aqueuses de brochantite, d'antlérite ou d'un mélange des deux ayant une teneur pondérale en matières solides supérieure à 10%, par réaction d'une solution aqueuse de sulfate de cuivre  $\text{CuSO}_4$  avec une suspension aqueuse d'oxyde de cuivre ou d'hydroxyde de cuivre utilisés selon un rapport molaire  $\text{SO}_4/\text{Cu}$  total allant de 0,33 à 0,40 selon l'une des revendications 1 à 8, caractérisé en ce que, après le mélange des réactifs, le milieu réactionnel est maintenu à une température initiale au plus égale à 100°C pendant une durée comprise entre 0,5 heure et 3 heures.
10. 13. Procédé selon la revendication 12, caractérisé en ce que la température initiale est comprise entre 70°C et 100°C, de préférence entre 80°C et 90°C.
15. 14. Procédé de préparation de compositions fongicides cupriques sous forme de suspensions concentrées, de suspo-émulsions, de granulés dispersibles ou de poudres mouillables dispersibles dans l'eau, caractérisé en ce que l'on utilise une suspension aqueuse de brochantite ou d'antlérite ou d'un mélange des deux, telle que préparée selon l'une des revendications de procédé 1 à 13
20. 15. Compositions fongicides cupriques susceptibles d'être obtenues par le procédé selon la revendication 14, caractérisées en ce qu'elles contiennent en outre un ou des adjuvants tels que un agent dispersant, un agent mouillant, un agent anti-mousse, un colorant, un épaississant,
25. 30. un correcteur de pH ou des charges.

5 17. Compositions fongicides cupriques selon la revendication 16, caractérisées en ce que le fongicide de synthèse est choisi parmi le mancozèbe, le manèbe, le zinèbe, le Cymoxanil, la Famoxadone ou le Benthiavalicarb.

10 18. Compositions fongicides cupriques selon l'une des revendications 15 à 17, caractérisées en ce qu'elles contiennent une teneur en cuivre pouvant atteindre 45%.

19. Utilisation d'une composition fongicide selon l'une des revendications 15 à 18 pour le traitement fongicide des cultures.

16. Compositions fongicides cupriques selon la revendication 15, caractérisées en ce qu'elles contiennent en outre un fongicide de synthèse.
- 5 17. Compositions fongicides cupriques selon la revendication 16, caractérisées en ce que le fongicide de synthèse est choisi parmi le mancozèbe, le manèbe, le zinèbe, le Cymoxanil, la Famoxadone ou le Bentiavalicarb.
- 10 18. Compositions fongicides cupriques selon l'une des revendications 15 à 17, caractérisées en ce qu'elles contiennent une teneur en cuivre pouvant atteindre 45%.
- 15 19. Utilisation d'une composition fongicide selon l'une des revendications 15 à 18 pour le traitement fongicide des cultures.



DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bis, rue de Saint Pétersbourg

75800 Paris Cedex 08

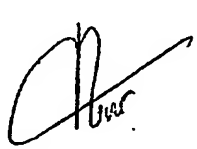
Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 1. / 1.

(Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 113 W / 250899

Vos références pour ce dossier (facultatif)		CBL/fo - AM 1949	
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL		0304786	
TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum)			
PROCÉDE DE FABRICATION D'HYDROXOSULFATES DE CUIVRE ET COMPOSITIONS FONGICIDES CUPRIQUES LES CONTENANT			
LE(S) DEMANDEUR(S) :			
CEREXAGRI S.A. 1, rue des Frères Lumière 78373 PLAISIR FRANCE			
DESIGNE(NT) EN TANT QU'INVENTEUR(S) : (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de trois inventeurs, utilisez un formulaire identique et numérotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).			
Nom		FERRIER	
Prénoms		Frédéric	
Adresse	Rue	181, rue du Docteur Cauvin Bâtiment 10	
	Code postal et ville	13012	MARSEILLE
Société d'appartenance (facultatif)		CEREXAGRI	
Nom		JONCHERAY	
Prénoms		Gérard	
Adresse	Rue	35, rue de Bizy	
	Code postal et ville	27200	VERNON
Société d'appartenance (facultatif)		CEREXAGRI	
Nom		PILLOT	
Prénoms		Marc	
Adresse	Rue	3, chemin de Montvallon	
	Code postal et ville	13127	VITROLLES
Société d'appartenance (facultatif)		CEREXAGRI	
DATE ET SIGNATURE(S) DU (DES) DEMANDEUR(S) OU DU MANDATAIRE (Nom et qualité du signataire) Paris-la-Défense, le 16 avril 2003 François OHRESSER			

---

**PCT/FR2004/000913**



This Page is inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☒ BLACK BORDERS
- ☒ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☒ FADED TEXT OR DRAWING
- ☐ BLURED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☒ COLORED OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REPERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning documents *will not* correct images  
problems checked, please do not report the  
problems to the IFW Image Problem Mailbox**